PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

04-238809

(43) Date of publication of application: 26.08.1992

(51)Int.Cl.

C01B 33/32

(21)Application number : 03-013739

(71)Applicant: NIPPON CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing:

10.01.1991

(72)Inventor: KOSHIMIZU HITOSHI

BABA HIDEAKI HANDA EIICHI

OYA MASAYOSHI

MURAZAKI KAZUTAKA

SEKINE AKIRA

(54) PRODUCTION OF CRYSTALLINE LAMELLAR SODIUM SILICATE

(57) Abstract:

PURPOSE: To produce a mainly 5 type crystalline lamellar sodium silicate exhibiting a high ion exchange ability by feeding a sodium silicate solution having a specific SiO2/Na2O molar ratio into a heating zone maintained in a crystallization temperature range.

CONSTITUTION: A solution of industrially produced sodium silicate is adjusted to a SiO2/Na2O molar ratio of 1.9-3.2 and, if necessary, mixed with the oxide of aluminum or boron. The solution is fed directly as such into a heating zone (e.g. a rotary kiln provided with a scraper) maintained in a crystallization temperature range of 680-830°C. The time of the crystallization is an important condition factor, usually 1-3hr. The sodium silicate solidified by the heating treatment is slowly transferred into the heating system in a foamed bulk state, and crystallized in the process. The product is pulverized to provide the subject crystal having a composition of Na2Si2O5 and containing 6 type crystals and a small amount of α type crystals.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

BEST AVAILABLE COPY

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

F 1

(11)特許出頭公開番号

特開平4-238809

(43)公開日 平成4年(1992)8月28日

(51) Int.Cl.

檢則配号

庁內整理部号

技術表示當所

C01B 33/32

6750-4G

審査論就 未請求 請求項の数3(全 4 頁)

(21) 出題番号

特膜平3-13739

(71) 出題人 000230593

日本化学工業株式会社

(22)出頭日

平成3年(1991)1月10日

東京都江東区億戸9丁目15番1号 (72)発明者 奥水 仁

東京都江東区名戸9丁目15番1号 日本化

学工業株式会社研究開発本部内

(72) 宛明者 吳垠 英明

東京都江東区電戸9丁目15番1号 日本化

学工業株式会社研究開発本部内

(72) 発明者 华田 荣一

東京都江東区龟戸9丁目15谷1号 日本化

学工类株式会社研究開発本部内

(74)代理人 弁理士 高畑 正也

最終頁に続く

(54) [発明の名称] 結晶性層状理験ナトリウムの製造方法

(57) 【要約】

【構成】 SIOz /Naz Oモル比が 1.9~8.2 の建設ナトリウム物液を、輸品化温度域に保持された加級ソーン中に直接導入して高イオン交換能の結晶に転化させる。結晶化温度域は 680~830 ℃とし、加熱処理をスクレーパーを付設したロタリーキルンでおこなうことが好ましい。

【効果】 単純なプロセスで優れたイオン交換機能を示する型主体の結晶性層状建設ナトリウムを全度性よく製造することができる。無機イオン交換体、とくに合成発剤用ビルダーの素材量産手段として有用である。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 SiOI /Na: Oモル比が 1.9~8.2 の建酸ナトリウム溶液を結晶化温度域に保持された加熱 ゾーン中に直接導入して高イオン交換能の結晶に転化することを特徴とする結晶性層状建酸ナトリウムの製造方 性。

【謝求項2】 結晶化温度域が 680~830 ℃の範囲にある 樹水項1 記載の結晶性層状建酸ナトリウムの製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分割】本発明は、イオン交換能が高い結 晶性層状組織の残骸ナトリウムを工業的に製造する方法 に関する。

[0002]

【従来の技術】結晶性層状建酸ナトリウム、とくに固体 20 ジ建酸ナトリウム(Nas Sia Ga)はカチオン交換性を有しているため、ゼオライトAと関係に浸水軟化剤として利用できることが知られている。この固体ジ建酸ナトリウムは古くから工業生産されており、製造プロセスとしてS101/Na2 Oのモル比が2近辺の水ガラスを加蒸脱水し、得られた脱水物または同組成のガラスを600~900での温度域で製成して結晶化させる技術が代表的な方法となっている。

【0003】上記のプロセスを発展させたジ急酸ナトリウムの工業的製造技術として、含水無定形の発酸ナトリウムを加熱脱水し、脱水された反応混合物に獲結局として製品化された結局性ジ球酸ナトリウムの一部を選流して脱水および加熱焼成する方法(特関四60-239320 号公報)、前記の結晶性ジ球酸ナトリウムの一部近流を移動固体層を有する 500~800 での加熱奇域でおこなう方法(特関四63-31071号公報)が提案されている。

【0004】このうち、前者の方法は結晶性の良好なジ 主酸ナトリウムを得ることはできるが、遮禁主席する際 に脱水と結晶化の2工程が必要となるうえ、製品の一部 通常工程の導入によって熱効率および生産性が悪くな 40 る。また、後者の方法は含水無定形主酸ナトリウム溶液 を慣存乾燥することにより加熱時にキルン内壁に融着し たり発泡する現象を期却しようとするものであるが、同 様に無効率および生産性の固からは問題点が多い。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明者らは、熱効率 および生産性を低下させることなしに結晶性層状理酸ナ トリウムを効率的に得るための製造技術について研究を 重ねた結果、球酸ナトリウム溶液を加熱器に導入して直 接積晶化させると高イオン交換値の結晶性ジ基酸ナトリ 50

ウムが生成し得る事実を実施した。

【0006】本発明はこの知见に基づいて開発されたもので、高いイオン交換能を有する結晶性層状建設ナトリウムを工業的に製造する方法の提供を目的としている。 【0007】

【課題を祭決するための手段】上配の目的を選成するための本発明による結晶性層状建康ナトリウムの製造方法は、S10』/Naz ()モル比が 1.9~3.2 の建設ナトリウム密接を結晶化温度域に保持された加強ソーン中に直接毒入して高イオン交換能の結晶に転化することを構成上の特徴とする。

【0008】本発明の方法に供する原料は、工業的に生産されている建酸ナトリウム溶液のS1O1/NasO
モル比を1.9~3.2、より好適には1.9~2.2の範囲に 適整したものであり、このモル比調整は例えば建酸ナトリウム1号に水酸化ナトリウム水溶液を添加する方法で 容易におこなうことができる。S1O2/NasOのモル比を前記の範囲に調整する理由は、数モル比範囲においてイオン交換性に優れるで型結晶に當むジ症酸ナトリウムのita S120s)が効率よく生成するためである。

【0009】なお、原料系として結晶性健酸塩であるオルソ建酸ナトリウムやメダ建酸ナトリウムをシリカゲル、シリカゲル等でモル比隔壁したものを用いることも可能であるが、シルカゲルやシリカゾルが完全に溶解せずに残留する場合があるので好ましくない。原料となる強酸ナトリウム強酸には、必要に応じドーピング剤としてアルミニウム会及は額率成分を酸化物形態で含有させることができる。この含有率は、固影物換算で2~8 wt %までとすることが適切である。

【0010】 モル比病整された建設ナトリウム溶液は、そのまま直接に積風化温度域に保持された加熱ゾーン中に等入する。 結晶化温度域に保持された加熱ゾーンとは、強酸ナトリウム物物が脱水してジ球酸ナトリウムの結晶が生成する温度範囲に設定保持された加熱帯域をいう。 設定される結晶化温度は 680~830 ℃の範囲、好ましくは 700~800 ℃の限られた過度域であり、この温度範囲において高いイオン交換能を示す 6 結晶型主体の層状が強酸ナトリウムに転化する。

[0011] 本発明では建設ナトリウム溶液を結晶化温 収域の加熱ゾーンに直接導入するプロセスを探るため、 結晶化温度とともに結晶化時間の調査が重要な条件要素 となる。結晶化時間は、導入する加熱区域においてジ珪 酸ナトリウム熱液が脱水・固化および結晶化するに要す る時間であり、資常、原料となる建酸ナトリウム溶液の 遺底、導入速度、建設ナトリウム回形物の移動状況等に よって変動する。しかし、結晶化時間は結晶がも型から の型へ変態する段階までの短時間内に設定することが肝 要で、長くても3時間以内、存ましくは1時間以内とす

【0012】加熱手酸としては、電気炉による静的加熱

2

あるいはロータリーキルンのような動的加熱などいずれの方法を適用することもできるが、本発明の目的には後 音の方法を選択することが全面的に有利である。 珪酸ナトリウム 密接をロータリーキルンに直接導入する際には、導入と同時に溶液は激しく軽発脱水し、発泡して管壁に付着する現象を起こす。このため、ロータリーキルンの付着傾向の強い管壁部位に、付着した固形物を取り除くスクレーバーを付数しておくことが固ましい態機となる。

【0013】 加熱処理により固化した地酸ナトリウム 10 は、発泡した乳まりの状態で終々に加熱系内を移動し、この過程で結晶化が進行する。このようにして得られる 鬼状の結晶性層状造酸ナトリウムは、潜比量の高い粉碎 容易な形態を育するため、常法に従って粉砕処理を施すことにより所質対度に調整されて製品として仕上げることができる。かくして得られる本発明による結晶性層状 建酸ナトリウムは、一般式Nae Sie Or の組成をもつ自色粉末であり、X範囲折により固状構造を配する 2 型と催かな 2 型を含む結晶組織を有することが確認される。

[0014]

【作用】結晶性層状ジ並酸ナトリウムは、結晶化温度によって穏々の結晶変態をとることが知られている。すなわら、結晶性ジ差酸ナトリウムの安定相は400 ℃から形成されるが、高温になるに伴って7般、月型、企型へと変態する。例えば、500℃付近で7型になり、600 ℃近辺で月型へ、さらに720 ℃付近でロ型へと結晶を設する。これに対し、イオン交換能が最も高い6型結晶は結晶化温度域が0型と暗同一の範囲にありながら、結晶化時間が長くなると0型へと結晶変態する。しかし、0型結晶を登り手数を考慮し、6型結晶成長に好適で温度勾配が少ない結晶化温度域(680~830 ℃)に建酸ナトリウム常被を直接導入し、短時間内に結晶化処理を完了させることによりイオン交換機能に優れる層状型減のジ球酸ナトリウムを効率よく生成させることが可能となる。

【0015】そのうえ、従来技術でおこなわれていた説 水と結晶化の2工程を単一工程で同時に処理することが できため、生産任を大幅に向上させることができる。さ らに製品の一部を結晶化工程に超換する必要がなくなる 40 から、遺流時の鈍を過ぎ現象に伴う a型結晶の多量複合 を回避することもできる。

[0016]

【実施例】以下、本発明に実施例を比較例と対比して説明する。

实施研1

市販の建設ナトリウム1号(Na₂0:15.8wt%, 810₂:32.8wt%, \$10₂:32.8wt%, \$10₂:/Na₂0のモル比:2.18) 204kgに被状苛惶ソーダ(N

60月:48.7억約 7.4組を加え、十分に撹拌してS10: / Na: 〇モル比が 2.0の建酸ナトリウム溶液を調製した。この建酸ナトリウム溶液を取料とし、パイプを適して内温 750℃に保持されたスクレーバー付のロータリーキルンの均熱ゾーン入口に徐々に導入した。原料は内盤に接触すると同時に数しく素発脱水したのち発泡したが、管壁に付着した固修的はスクラーバーの作用で备き取られ、円器な建転により提成処理された。約80分の平均滞留時間で製成線を炉出し、ついて粉砕した。

 【0017】得られた生成株は、X森回折の結果も型に 少量のa型が信じった結晶構造を呈するNa. Si. O で、その粉体のCa! イオン交換能は125mg Ca0/g で あった。

[0018] 突旋例2

ロータリーキルン内を 700℃に設定保持した外は、突筋例1と同一プロセスにより結晶性層状建酸カルシウムを 生成させた。生成物をX棘回折したところ6型に少量の α型が提在した結晶構造のNa. Si. Oa であり、粉 体のCa. イオン交換能は105mg Ca0/g であった。

20 [0019] 実施倒3

ロータリーキルン内を 800℃に設定保持した外は、実施例1と同一プロセスにより結晶性層状延酸ナトリウムを 生成させた。生成物をX線回折したところ6型に少量の α型が混在した結晶構造のNa Si O; であること が認められ、粉体のCa イオン交換能は110mg CaO/g であった。

[0020] 比較例1

ロータリーキルン内の温度を 650℃に落とし、その他の 条件は突縮例1と同一にして生成をおこなった。得られ た間形物につきX歳回折したところ、比較的結晶化度の 低いる型に少量のα型が限じった結晶構造を呈するNa 、Si.O.であり、また粉体のCa? イオン交換能は 60元 C80/gであった。

【0021】比較例2

ロータリーキルン内の温度を 800℃に上昇させ、その他の条件を実施例 I と同一にして生成をおこなったところ、固形物の管盤融着が厳しく機業が困難となった。得られた生成物は、X練回折の結果主に a 型結晶で一部 8 型を含むNa: Si: O: であり、粉体のCa² イオン交換的は僅か10mg Ca0/gであった。

[0022]

【発明の効果】以上のとおり、本発明によれば特定モル 比の建酸ナトリウム補核を直接に結晶化温度域に保持された加熱ゾーンに導入するという単純なプロセスを用い て、高いイオン交換能を示する壁主体の結晶性層状凝酸 ナトリウムを生産性よく製造することができる。したがって、無機イオン交換体とくに合成洗剤用ビルダーとしての素材量産手段として有用である。

30

フロントページの統合

(72)発明音 大矢 正告 東京都江東区龟戸9丁目15番1号 日本化 学工業株式会社研究開発本部内 (72) 発明者 村飾 和孝 大阪府大阪市西池川区植町 3 丁目 2 番43 号 日本化学工業株式会社西淀川工場內 (72) 発明者 閱根 第 大阪府大阪市西淀川区植町 3 丁目 2 番43 号 日本化学工業株式会社西淀川工場內

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

| BLACK BORDERS
| IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
| FADED TEXT OR DRAWING
| BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
| SKEWED/SLANTED IMAGES
| COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
| GRAY SCALE DOCUMENTS
| LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
| REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER: _

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.